### PCT

# ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE Bureau international



## DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets 5 :		(11) Numéro de publication international	e: WO 92/01225
G01N 33/542, 33/58, 33/533	A1	(43) Date de publication internationale:	23 janvier 1992 (23.01.92)

- (21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR91/00567
- (22) Date de dépôt international: 12 juillet 1991 (12.07.91)
- (30) Données relatives à la priorité: 90/08981 13 juillet 1990 (13.07.90) FR
- (71) Déposant: CIS BIO INTERNATIONAL [FR/FR]; RN 306, F-91400 Saclay (FR).
- (72) Inventeurs: MATHIS, Gérard; 17, impasse de la Capelle-des-Ladres, F-30200 Bagnols-sur-Cèze (FR). DUMONT, Christophe; La Chafranière, Saint-André-D'Olerargues, F-30330 Connaux (FR). ASPE, Daniel; 133, rue Aristide-Bergers, F-30290 Laudun (FR). FOYENTIN, Muriel; La Résidence, 1, rue Georges-Taulier, F-84000 Avignon (FR). JOLU, Etienne, Jean-Pierre; 2, allée du Romarin, F-30200 Bagnols-sur-Cèze (FR). NUTI, Dominique; 23, rue du Chapeau-Rou, F-8400 Avignon (FR).
- (74) Mandataires: GILLARD, Marie-Louise etc.; Cabinet Beau de Loménie, 55, rue d'Amsterdam, F-75008 Paris (FR).
- (81) Etats désignés: AT (brevet européen), AU, BB, BE (brevet européen), BF (brevet OAPI), BG, BJ (brevet OAPI), BR, CA, CF (brevet OAPI), CG (brevet OAPI), CM (brevet européen), CI (brevet OAPI), CM (brevet OAPI), CS, DE (brevet européen), DK (brevet européen), ES (brevet européen), FI, FR (brevet européen), ES (brevet européen), FI, FR (brevet européen), GR (brevet européen), HU, IT (brevet européen), JP, KP, KR, LK, LU (brevet européen), MC, MG, ML (brevet OAPI), MN, MR (brevet OAPI), MW, NL (brevet européen), NO, PL, RO, SD, SE (brevet européen), SN (bretet OAPI), SU, TD (brevet OAPI), TG (brevet OAPI).

#### Publik

Avec rapport de recherche internationale.

(54) Title: METHOD FOR AMPLIFYING A SIGNAL EMITTED BY A LUMINESCENT COMPOUND

(54) Titre: PROCEDE D'AMPLIFICATION DU SIGNAL D'EMISSION D'UN COMPOSE LUMINESCENT

#### (57) Abstract

A method is provided for amplifying a signal emitted by a luminescent compound during a luminescence assay, as is its use in a method for detecting and/or determining by luminescence the presence of an analyte in a medium which is thought to contain it.

#### (57) Abrégé

L'invention concerne un procédé d'amplification du signal d'émission d'un composé luminescent dans un dosage par luminescence, ainsi que son utilisation dans un procédé de détection et/ou de détermination par luminescence d'un analyte dans un milieu susceptible de le contenir.

### + DESIGNATIONS DE "SU"

La question de savoir dans quelles parties de l'ancienne Union soviétique la désignation de l'Union soviétique porte effet est en cours d'examen.

### UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AT	Autriche	ES	Espagno	MG	Madagascar
	Australic	Pi	Finlande	ML	Mali
AU		FR		MN	Mongolie
33	Barbade		France	MR	Mauritanie
BE	Belgique	GA	Gabon		Malawi
8F	Burkina Faso	GB	Royaumo-Uni	MW	
BG	Dulman	GN	Guinée	NL	Pays-Bas
		GR	Grèce	NO	Norvège
E.			Hongric	PL	Pologna
BR	Brésil	HU		RO	Roumanic
CA	Canada	IT.	Italic		
CF	République Centraficaine	JP	Japon .	SD	Soudan
CG	Congo	KP	République populaire démocratique	SE	Suède
	Suisse		de Corée	SN	Sénégal
CH		KR	République de Corée	SU	Union soviétique
Ct	Côte d'Ivoire			TD	Tchad
CM	Cameroun	L	Liechtenstein	TG	Togo
CS	Tchécoslovaquic	LK	Sri Lanka		
0E	Alkemanne	LU	Luxembourg	US	Etats-Unis d'Amérique
		MC	Mosses		

20

25

30

### Procédé d'amplification du signal d'émission d'un composé luminescent.

L'invention a pour objet un procédé d'amplification du 05 signal d'émission d'un composé luminescent.

Elle a également pour objet un procédé de détection et/ou de détermination par luminescence d'un analyte dans un milieu le contenant, mettant en oeuvre ce procédé d'amplification du signal d'émission d'un composé luminescent.

L'utilisation de dosages immunologiques pour l'analyse qualitative et quantitative de composés dans des fluides biologiques est à l'heure actuelle largement répandue.

Parmi les techniques existantes, les dosages par fluorimétrie ont pris une importance croissante.

En effet, ils présentent un certain nombre d'avantages parmi lesquels la sensibilité, la rapidité de la mesure, la stabilité et l'inocuité des réactifs marqués par des composés fluorescents et le coût relativement réduit.

Il est connu que les méthodes de détection utilisant la fluorescence sont intrinsèquement très sensibles et oourraient permettre des limites de détection inférieures à celles atteintes par des dosages immunologiques utilisant des réactifs radiomarqués, en particulier par l'utilisation de sources lumineuses modulables laser (I. Wieder, Immunofluorescence and related staining techniques, 1978, Elsevier).

Cependant la sensibilité de la technique dépend de nombreux paramètres.

Il ressort de l'art antérieur que la molécule fluorescente choisie comme traceur doit posséder les propriétés suivantes :

- elle doit posséder une fonction chimique permettant un couplage avec la molécule biologique sans la dénaturer ni modifier ses oropriétés immunologiques;
- le coefficient d'absorption molaire de la molécule fluorescente 35 doit être le plus élevé possible ;

10

15

20

25

30

35

- le rendement quantique de fluorescence doit être le plus élevé possible ;
- le déplacement de Stokes doit être le plus important possible ;
- la longueur d'onde d'émission doit être si possible supérieure à 500 nm;
  - elle doit être soluble dans l'eau ou les solutions tampon.

Ces conditions sont précisées par exemple dans l'article de E. SOINI et al, Clin. Chem. 25, 353 (1979) ou dans I. HEMMILLA, Clin. Chem. 31/3, 359 (1985).

Dans le domaine des dosages immunofluorescents et en particulier des dosages immunologiques homogènes, l'une des conditions nécessaires à l'obtention d'un dosage à haute sensibilité est l'utilisation d'un marqueur fluorescent possédant un rendement quantique élevé, stable à faible dilution dans le milieu de mesure.

Par "dosage immunologique homogène", on entend un dosage dans lequel le signal de la molécule traceur est modifié lors de la liaison entre le ligand et le récepteur ou entre 2 ligands et le récepteur (l'un ou l'autre étant la molécule que l'on cherche à doser), ce qui évite de devoir séparer les molécules marquées restant libres dans le milieu de mesure de celles qui sont liées, avant d'effectuer la mesure.

Dans le cas des dosages immunologiques homogènes par fluorescence utilisant le transfert d'énergie, la condition du rendement quantique élevé du donneur est d'autant plus importante qu'il détermine également l'efficacité de transfert et par conséquent la quantité de lumière émise par l'accepteur, que l'on mesure (Ullman et al. Clinical Lab. Techniques for the 1980's, 1980, 13-43, A.R. Liss Ed.).

Ces critères de sélection du traceur luminescent s'appliquent de la même manière pour des dosages utilisant des molécules phosphorescentes.

La sensibilité de la mesure est équlement fortement affectée par le "bruit de fond" constitué par l'émission des autres molécules présentes dans l'échantillon à tester, susceptibles d'être excitées en même temps que le traceur luminescent et

10

15

20

25

30

35

d'émettre à la longueur d'onde de mesure.

Ce problème se pose de manière particulièrement aigüe dans le cas de dosages en milieu sérique dans lequel de nombreuses molécules (protéines, etc..) sont susceptibles d'interférer dans la mesure.

Dans le cas des dosages immunofluorescents, les méthodes de mesure de fluorescence en temps résolu permettent de remédier partiellement à cet inconvénient. Le principe de ces méthodes est d'effectuer la mesure de la fluorescence émise par une molécule traceur ayant une durée de vie d'émission relativement longue, la mesure étant retardée dans le temps au-delà de la durée de vie d'émission des autres molécules présentes.

Il est dans ce cas nécessaire d'utiliser des molécules fluorescentes traceurs à durée de vie relativement longue telles que les chélates de terre rare.

Cette technique peut en particulier être utilisée dans le cas de dosages immunologiques homogènes par fluorescence utilisant un transfert d'énergie.

Le brevet US 4 822 733 décrit un procédé homogène de détection d'un analyte dans un échantillon, mettant en oeuvre un récepteur et un analyte marqués par des molécules fluorescentes ayant des durées de vie différentes. La mesure de la fluorescence résultant du transfert d'énergie est effectuée à un temps supérieur à la durée de vie d'émission de la molécule ayant la plus courte durée de vie.

Néanmoins, la mesure de fluorescence en temps résolu ne permet pas à elle seule de résoudre un des problèmes importants posés par les dosages immunofluorescents homogènes utilisant le transfert d'énergie qui est l'existence d'un signal résiduel du traceur portant la molécule fluorescente donneur lors de la mesure à la longueur d'onde de fluorescence de l'accepteur (Morrison, Anal Biochem 174, 119, 1988). Ce phénomène est encore plus important lorsque l'on opère avec des forts excès de traceur comme dans le cas des techniques sandwich ou lorsque l'on opère par compétition et que l'antigène marqué n'est pas pur.

10

15

20

25

30

35

Ce problème important qui limite la sensibilité a été évoqué par Ullman et al. (Clinical Lab. Techniques for the 1980's, 1980, 13-43, A.R. Liss Ed.) qui propose l'utilisation d'un anticorps anti-traceur pour inhiber le traceur libre en solution.

Ce phénomène est encore aggravé lorsque la durée de vie du donneur est longue comparée à celle mesurée sur l'accepteur.

De manière inattendue, on a maintenant trouvé qu'en mettant en oeuvre, en tant que composé luminescent donneur des molécules ayant un rendement quantique global faible, et donc étant selon l'art antérieur inadéquates pour une utilisation dans un dosage, notamment un dosage immunologique par luminescence , il était possible en particulier de résoudre le problème du signal résiduel du traceur fluorescent sans nuire à l'efficacité du transfert, et par conséquent d'augmenter la sensibilité du dosage.

En effet, on a observé qu'en utilisant des composés accepteurs à des concentrations comparables à celles indiquées dans la littérature pour une utilisation avec un composé donneur à rendement quantique élevé, il était possible d'obtenir, avec un composé donneur ayant un rendement quantique global faible, une efficacité de transfert élevée et on a constaté que l'intensité du signal mesuré sur l'accepteur était supérieure à celle du signal mesuré sur le composé donneur seul. Cette constatation permet d'effectuer une mesure précise et sensible avec un composé donneur ayant un rendement quantique global faible, ceci étant surprenant compte tenu de l'analyse de l'art antérieur.

Il s'agit donc d'une méthode d'amplification du signal d'émission d'un composé luminescent donneur. De manière avantageuse, cette amplification sera d'autant plus significative que le rendement quantique global du composé luminescent donneur sera faible.

Une des hypothèses permettant d'expliquer le mécanisme de ce phénomène est de relier l'efficacité de transfert importante observée en utilisant un composé luminescent donneur ay nt un rendement quantique global faible, au seul rendement de désactivation radiative du niveau émissif du donneur et non à

10

15

20

25

30 -

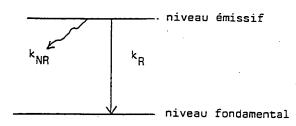
son rendement quantique global comme enseigné dans l'art antérieur.

Dans le cas des cryptates et des chélates de terre rare utilisés comme traceurs fluorescents, on peut représenter les mécanismes photophysiques entre l'absorption et l'émission de la lumière à l'intérieur des terres rares de la manière suivante , comme indiqué par exemple dans N. Sabbatini et al., dans Supramolecular Biochemistry, 1987, p. 187-206, Reidel Dordrecht, Ed.V. Balzani.

L'énergie d'excitation sert à peupler le niveau S1 qui par transition inter-système peuple le triplet. Le triplet transfère son énergie sur le niveau émissif de la terre rare qui se désactive radiativement ou non. Le rendement global de fluorescence est le produit des rendements de ces différentes étapes :

$$\phi T = \phi 1 \times \phi 2 \times \phi 3$$

La dernière étape est la désactivation du niveau émissif de la terre rare. Elle recouvre des désactivations de différentes natures qui s'effectuent à différentes vitesses.



Le rendement de désactivation radiative du niveau émissif 35 de la terre rare s'exprime par la formule

20

25

30

$$\phi 3 = \frac{k_{R}}{k_{R} + k_{NR}}$$

dans laquelle

 $k_{\rm R}$  est la vitesse de désactivation radiative et  $k_{\rm NR}$  est la somme des vitesses de désactivation non radiatives. La somme de ces 2 vitesses de désactivation s'exprime par  $k_{\rm R}$ 

Dans le cas d'un transfert d'énergie entre un donneur et un accepteur, l'efficacité de transfert s'exprime par :

10 
$$E = \frac{k_{T}}{k_{T} + k_{R} + k_{NR}} = \frac{k_{T}}{k_{T} + k_{D}}$$

De manière générale, il est considéré dans l'art antérieur que la vitesse de transfert  $k_{T}$  dépend du rendement quantique global  $\phi$  T. Ceci est, par exemple, indiqué dans D. Thomas et al. PNAS, 1978, 75, 5746 - 5750, par la relation

$$k_T = ko \left(\frac{r}{R_0}\right)^{-6}$$
 dans laquelle

- r est la distance entre le donneur et l'accepteur,

-  $R_{_{
m O}}$  est la distance donneur-accepteur à laquelle l'efficacité de transfert est de 50 %,

et  $R_{_{f O}}$  est fonction de  $Q_{_{f O}}$ , qui représente le rendement quantique global.

Dans le cas des molécules traceurs phosphorescentes, les mécanismes de désactivation sont analogues mais la désactivation radiative a lieu à partir du niveau triplet.

Les composés luminescents accepteurs que l'on peut utiliser pour obtenir l'amplification des signaux d'émission des composés luminescents donneurs sont choisis en fonction de ces derniers et plus précisément en fonction de leur rendement de désactivation radiative de leur niveau émissif.

En effet, on a trouvé que l'amplification du signal d'émission du composé donneur a lieu lorsque la relation

$$E \phi_A > \phi_3$$

dans laquelle :

- E est l'efficacité de transfert,

-  $\phi_{\mathsf{A}}$  est le rendement quantique du composé accepteur,

05 -  $\phi_3$  est le rendement de désactivation radiative du niveau émissif,

est remplie.

On peut exprimer ces variables par les formules suivantes:

10

$$E = \frac{k_T}{k_T + k_D}$$

15

$$\dot{\phi}_3 = \frac{k_R}{k_D}$$

20 dans lesquelles :

- E,  $k_{\mathsf{T}}$ ,  $k_{\mathsf{R}}$  et  $k_{\mathsf{D}}$  ont les significations données plus haut,

- J représente l'intégrale de recouvrement des spectres,

 R représente la distance donneur-accepteur dans l'essai considéré,

25

et  $k = n^{-4} \times 5.87 \times 10^{23}$ , n étant l'indice de réfraction du milieu, lorsque R est exprimé en  $\mathring{A}$  et J en cm $^3$  M $^{-1}$ .

E peut donc être exprimé par la relation

30

$$E = \frac{1}{\phi_3 \, R^{-6} \kappa J}$$

la relation E  $\phi_{\rm A} > \phi_{\rm 3}$  peut être exorimée par

15

20

25

30

35

$$\frac{E}{\phi_3}$$
 >  $\frac{1}{\phi_A}$ 

que l'on peut également exprimer par

$$\frac{1}{\phi_3 + \frac{1}{R^{-6}KJ}} > \frac{1}{\phi_A} \quad \text{ou encore } \phi_A - \phi_3 > \frac{R^6}{KJ}$$

La relation 
$$\phi_A - \phi_3 > \frac{R^6}{5,87 \cdot 10^{23} \times n^{-4} \times J}$$

régit donc le choix du composé accepteur en fonction du composé donneur car les valeurs  $\phi_A$  ,  $\phi_3$  et J sont caractéristiques du couple accepteur/donneur.

L'intégrale de recouvrement des spectres J est calculée comme indiqué dans Conrad et al, Biochemistry, 1968, 7, 777-787.

Le rendement de désactivation radiative du niveau émissif  $\phi_3$  est calculé de manière connue dans la littérature, comme décrit par exemple dans N. Sabbatini et al, dans Supramolecular Biochemistry, 1987, p. 187-206, Reidel Dordrecht, Ed. V. Balzani.

L'invention a donc pour objet un procédé d'amplification du signal d'émission d'un composé luminescent utilisé comme composé donneur dans un dosage par luminescence, dans lequel on met en œuvre également un composé luminescent accepteur, caractérisé en ce que le composé luminescent donneur possède un rendement quantique global faible et en ce que le rendement quantique de désactivation radiative du niveau émissif du donneur est inférieur au rendement quantique de l'accepteur.

En tant que composé luminescent donneur mis en oeuvre dans un dosage par luminescence, on utilisera avantageusement des composés à longue durée de vie tels que des chélates ou des cryptates de terre rare fluorescents ou encore des molécules phosphorescentes.

Dans un aspect préféré, l'invention a pour objet un procédé d'amplification du signal d'émission d'un cryptate ou d'un

10

chelate de terre rare utilisé comme composé luminescent donneur dans un dosage par luminescence, dans lequel on met en oeuvre également un composé luminescent accepteur, caractérisé en ce que le cryptate ou le chelate de terre rare possède un rendement quantique global faible et en ce que le rendement quantique de désactivation radiative du niveau émissif de la terre rare est inférieur au rendement quantique de l'accepteur.

Un autre aspect de l'invention concerne un procédé homogène de détection et/ ou de détermination par luminescence d'un analyte dans un milieu susceptible de le contenir, par mise en évidence du produit de la réaction entre l'analyte et au moins un récepteur correspondant, consistant :

- à ajouter audit milieu un premier réactif constitué d'au moins un récepteur dudit analyte,
- 2) à ajouter un second réactif choisi parmi l'analyte ou au moins l'un de ses récepteurs, l'un des deux réactifs étant couplé avec un composé luminescent donneur constitué par un cryptate ou un chelate de terre rare et l'autre réactif étant couplé avec un composé luminescent accepteur, l'ordre d'ajout des réactifs pouvant être inversé, et, après excitation du mélange par une source de lumière à la longueur d'onde d'excitation du composé luminescent donneur.
  - à mesurer le signal d'émission du composé luminescent accepteur,
- dans lequel le cryptate ou le chelate de terre rare utilisé comme composé donneur possède un rendement quantique global faible et un rendement de désactivation du niveau émissif de la terre rare inférieur au rendement quantique de l'accepteur.

Dans la présente description on définit par :

- 30 "analyte" toute substance ou groupe de substances analogues à détecter et/ou déterminer;
  - "récepteur" toute substance capable de se fixer spécifiquement sur un site dudit analyte ;
- "composé luminescent" toute substance qui, excitée à une longueur
   d'onde donnée, est capable d'émettre de la lumière.

10

25

35

Dans un aspect préféré, le procédé homogène de détection et/ou de détermination d'un analyte dans un milieu susceptible de le contenir selon l'invention est une méthode par excès consistant;

- à ajouter, audit milieu contenant l'analyte recherché, un premier réactif constitué par au moins un récepteur dudit analyte, couplé avec un composé luminescent donneur constitué par un cryptate ou un chelate de terre rare,
  - à ajouter un second réactif constitué par un ou plusieurs autres récepteurs dudit analyte, ledit second réactif étant couplé avec un composé luminescent accepteur,
  - 3) à faire incuber ledit milieu après chaque addition de réactifs ou après l'addition des deux réactifs.
  - 4) à exciter le milieu résultant à la longueur d'onde d'excitation du composé luminescent donneur,
- 15 5) à mesurer le signal émis par le composé luminescent accepteur.

Dans un aspect préféré, on utilisera dans la méthode par excès ci-dessus un seul récepteur de l'analyte qui est couplé soit avec le composé luminescent donneur, soit avec le composé luminescent accepteur.

20 Dans un autre aspect, ce procédé est une méthode par compétition consistant :

- à ajouter, audit milieu contenant l'analyte recherché, un premier réactif constitué par un récepteur dudit analyte, couplé avec un composé luminescent donneur constitué par un cryptate ou un chelate de terre rare,
- 2) à ajouter un second réactif constitué de l'analyte couplé avec un composé luminescent accepteur,
- à faire incuber ledit milieu après chaque addition de réactifs ou après l'addition des deux réactifs,
- 30 4) à exciter le milieu résultant à la longueur d'onde d'excitation du composé luminescent donneur,
  - 5) à mesurer le signal émis par le composé luminescent accepteur .

Le procédé homogène de détection et/ou de détermination d'un analyte selon l'invention peut également s'appliquer à une méthode par compétition consistant :

15

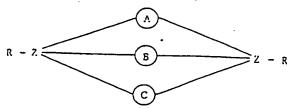
20

- à ajouter, audit milieu contenant l'analyte recherché, un premier réactif constitué par un récepteur dudit analyte, ledit récepteur étant couplé avec un composé luminescent accepteur,
- à ajouter, un second réactif constitué de l'analyte couplé
   avec un composé luminescent donneur constitué par un cryptate ou un chelate de terre rare,
  - à faire incuber ledit milieu soit après l'addition de chaque réactif, soit après l'addition des deux réactifs,
  - 4) à exciter le milieu résultant à la longueur d'onde d'excitation du composé luminescent donneur,
  - 5) à mesurer le signal émis par le composé luminescent accepteur .

Dans un aspect avantageux, le premier réactif et le second réactif utilisés dans les procédés de détection et/ou de détermination d'un analyte indiqués ci-dessus sont ajoutés simultanément au milieu contenant l'analyte recherché.

En tant que composé luminescent donneur, on utilisera avantageusement des chélates ou des cryptates de terbium, europium, dysprosium, samarium ou neodymium. On utilisera de préférence un chélate ou un cryptate de terbium ou d'europium.

Dans un aspect avantageux, les cryptates de terre rare pouvant être mis en oeuvre dans les procédés selon l'invention sont décrits dans la demande EP 180 492. Ces composés sont constitués d'au moins un sel de terre rare complexé par un composé macropolycyclique de formule générale



30.

35

25

dans laquelle Z est un atome ayant trois ou quatre valences, tel que l'azote, le carbone ou le phosphore, R est rien ou représente l'hydrogène, le groupe hydroxy, un groupe amino ou un radical hydrocarboné, les radicaux bivalents (A), (B) et (C) sont indépendamment l'un de l'autre des chaînes hydrocarbonées qui

10

15

contiennent éventuellement un ou plusieurs hétéroatomes et sont éventuellement interrompues par un hétéromacrocycle, au moins l'un des radicaux A , B ou C comportant de plus au moins un motif moléculaire ou étant essentiellement constitué par un motif moléculaire, ledit motif moléculaire possédant une énergie de triplet supérieure à celle du niveau émissif de l'ion de terre rare complexé.

Des motifs moléculaires particulièrement préférés aux fins de l'invention sont la phénanthroline, l'anthracène, le benzène, le naphtalène, les bi- et ter-phényle, les bipyridines, les biquinoléines, notamment les bi-isoquinoléines, par exemple la 2,2'-bipyridine, l'azobenzène, l'azopyridine, la pyridine ou la 2,2'-bi-isoquinoléine.

A titre d'exemples de radicaux (A), (B) et (C) comportant un motif donneur d'énergie, on peut citer notamment les chaînes ci-après :

$$- C_2H_4 - X_1 - C_6H_4 - X_2 - C_2H_4 -$$

 $- C_2H_4 - X_1 - CH_2 - C_6H_4 - CH_2 - X_2 - C_2H_4 - \\$  20  $X_1$  et  $X_2$  pouvant être identiques ou différents désignent l'oxygène, l'azote ou le soufre ;

10

15

X étant l'oxygène ou l'hydrogène.

Des composés décrits dans la demande EP 0 180 492 utilisés de préférence dans le procédé de l'invention sont le cryptate de terbium Tb trisbipyridine et le cryptate d'europium Eu trisbipyridine.

D'autres cryptates de terre rare utilisables dans le procédé de l'invention sont décrits dans la demande EP 321 353. Ils sont constitués d'au moins un sel de terre rare complexé par un composé macropolycyclique répondant à l'une des formules I ou II ci-après :

20

25

30

35

cans lesquels :

15

30

35

n = 0 ou 1 macrocycle  $(N_2 O_4)$  ou cycle (22) macrocycle  $(N_2 O_3)$  ou cycle (21)

macrocycle bis-bipyridine

- 20 Y est un groupe ou un bras d'espacement qui est constitué par un radical organique bivalent, choisi parmi les groupes alkylène linéaires ou ramifiés en C<sub>1</sub> à C<sub>20</sub>, contenant éventuellement une ou plusieurs doubles liaisons et/ou étant éventuellement interrompus par un ou plusieurs hétéroatomes, tels que l'oxygène, l'azote, le soufre ou le phosphore, parmi les groupes cycloalkylène en C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub> ou parmi les groupes arylène en C<sub>6</sub> à C<sub>14</sub>, lesdits groupes alkylène, cycloalkylène ou arylène étant éventuellement substitués par des groupes alkyle, aryle ou sulfonate.
  - Z est un groupe fonctionnel susceptible de se lier de façon covalente avec une substance biologique;
    - R est un groupe méthyle ou représente le groupe -Y-Z ;
    - R' est l'hydrogène ou un groupe -COOR" dans lequel R" est un groupe alkyle en  $\rm C_1$  à  $\rm C_{10}$  et représente de préférence le groupe méthyle, éthyle ou tertiobutyle ou bien R' est un groupe -CO-NH-Y-Z.

10

15

20

30

35

A titre d'exemples de groupes fonctionnels appropriés, on peut citer notamment les groupes amino, thio, cyano, isocyano, isothiocyano, thiocyano, carboxyle, hydroxyle, maléimido, succinimido, mercapto, phénol, imidazole, aldéhyde, époxyde, halogénure, thionyle, sulfonyle, nitrobenzoyle, carbonyle, triazo, anhydride, halogénoacétate, hydrazino, acridine etc.

Les groupes particulièrement préférés sont les groupes amino, thio et carboxy qui doivent être activés avant le couplage covalent avec la substance biologique ainsi que les groupes maléimido, succinimido et isothiocyanate, lesquels peuvent se lier directement avec la substance biologique.

Des composés décrits dans la demande EP 321 353 avantageusement utilisés dans les procédés de l'invention sont le cryptate d'europium Eu trisbipyridine diamine et le cryptate de terbium Tb trisbipyridine diamine.

Les cryptates de terre rare décrits ci-dessus présentent de plus l'avantage d'avoir une longue durée de vie de l'ordre de plusieurs dizaines de µs, ce qui permet d'une part d'utiliser la technique de la mesure en temps résolu et ainsi de neutraliser les émissions parasites et, d'autre part, d'utiliser pour la mesure un matériel classique.

On peut également utiliser comme composés luminescents donneurs des composés phosphorescents tels que l'éosine ou l'érythrosine.

Les composés luminescents accepteurs utilisés dans les procédés de l'invention sont choisis en fonction des composés donneurs comme indiqué plus haut.

Lorsque le composé luminescent donneur est un cryptate d'europium fluorescent, on utilisera avantageusement un composé fluorescent accepteur choisi parmi l'allophycocyanine, l'allophycocyanine B, la C phycocyanine ou la R phycocyanine.

Dans le cas de l'utilisation d'un cryptate de terbium comme composé donneur, on utilisera avantageusement un composé fluorescent accepteur choisi parmi les rhodamines, la thionine, la R phycocyanine, la phycocyanine, la C phycocythrine, la 8

10

15

20

25

30

phycoerythrine ou la R phycoerythrine.

On peut également utiliser comme composé luminescent donneur un composé phosphorescent tel que l'éosine ou l'erythrosine. Dans ce cas on utilisera avantageusement un composé fluorescent accepteur choisi parmi les chlorophylles telles que celles citées dans les demandes EP 71 991 et EP 314 406, ou les porphyrines telles que citées dans la demande EP 71 991 ou encore les phtalocyanines telles que celles de la demande PCT/WO 88 04777.

Dâns le cas d'un dosage en milieu liquide utilisant des composés donneurs phosphorescents, la lecture sera effectuée soit sur un support solide, soit en ajoutant au milieu de mesure des molécules capteurs d'oxygène, ces techniques étant connues de l'homme du métier.

Les chlorophylles et les phtalocyanines peuvent également être utilisées comme composés accepteurs fluorescents en utilisant comme composé donneur un cryptate ou un chélate d'europium.

Comme source de lumière permettant l'excitation du composé luminescent donneur, on utilisera avantageusement une source de lumière modulable telle que celles décrites dans Lakowicz, Principles of fluorescent spectroscopy, Plenum Press, New-York, 1983, p. 96-100.

Lé procédé d'amplification de l'invention trouve en particulier une application importante dans les dosages immunologiques par fluorescence, aussi bien dans les méthodes de dosage dites par compétition que par excès, en phase homogène ou hétérogène, décrits dans l'art antérieur (Landon, Ann. Clin. Biochem, 1981, 18, 253 et E. SOINI et al, Clin. Chem. 1979, 25, 353).

En particulier, le procédé d'amplification de l'invention peut être avantageusement utilisé dans les dosages immunologiques en milieu sérique nécessitant une haute sensibilité, celle-ci étant habituellement affectée par un important bruit de fond.

10

15

20

25

30

35

En effet, le procédé d'amplification de l'invention permet d'utiliser des traceurs ayant un rendement quantique global faible et dont le signal résiduel est donc également plus faible.

L'invention sera mieux comprise à l'aide des exemples ci-après qui ne présentent aucun caractère limitatif.

#### EXEMPLE -1 -:

Deux séries d'essais d'amplification dynamique ont été réalisées en utilisant en tant que composé donneur un cryptate d'Europium Eu trisbipyridine (Eu TBP) préparé comme décrit dans la demande EP 180 492 (exemple 5) et comme composé accepteur l'allophycocyanine(Interchim, France) et d'autre part en utilisant comme composé donneur un cryptate de terbium Tb trisbipyridine (Tb TBP) préparé de manière analogue à Eu trisbipyridine et comme composé accepteur la rhodamine B (Fluka, Suisse) ou la B phycoérythrine (Sigma, USA).

Le composé donneur est utilisé à une concentration de  $10^{-8}\ \text{M/l}$  dans différents tampons :

- tampon phosphate 0,1 M pH 7,4
- tampon Tris 0,1 M pH 8
- tampon Tris HCl 0,1 M pH 7,1

ces tampons contenant également de la serum albumine humaine à 1 g/l, en présence de différentes concentrations de composé accepteur. La fluorescence peut être mesurée en temps résolu au moyen d'un fluorimètre ARCUS (LKB, Suède) en utilisant un filtre interférentiel adapté à l'émission du composé accepteur.

Pour effectuer la mesure de la fluorescence en temps résolu dans le présent essai, on a utilisé un fluorimètre à laser prototype, qui est décrit ci-après :

Un laser pulsé à azote (LASER SCIENCE INC., modèle LS1-337ND) est utilisé comme source d'excitation (longueur d'onde à 337,1 nm). La durée des pulsations est spécifiée à 3 nanosecondes et est répétée sous une fréquence de 10 Hertz. Le faisceau passe à travers un filtre (CORNING) afin d'éliminer toute lumière parasite à l'excitation autre que 337 nm.

10

15

20

25

Après être rentré dans la chambre de mesure, le faisceau est réfléchi par un filtre dichroîque, placé à 45 degrés, qui a la propriété de réfléchir les ultraviolets et de pouvoir transmettre la lumière visible.

Le faisceau réfléchi par le filtre dichroîque est focalisé sur le puits à mesurer d'une microplaque par une lentille en silice fondue. L'émission de fluorescence est collectée selon un angle solide de 20 degrés, collimatée par la même lentille, et passe directement à travers le filtre dichroîque (fluorescence en lumière visible).

Un filtre interférentiel, de caractéristiques définies selon la longueur d'onde de fluorescence à détecter, permet de se débarrasser des lumières pouvant parasiter le signal, dont l'intensité est ensuite mesurée par un photomultiplicateur (HAMAMATSU R2949).

Le compteur de photons utilisé est un SR-400 (STANFORD RESEARCH SYSTEMS), dont les opérations et la synchronisation avec le laser sont contrôlées par un ordinateur de type IBM PC-AT via une sortie RS 232 . Les pulsations provenant du photomultiplicateur sont enregistrées pendant une fenêtre de temps  $(\mathbf{t_g})$  et après un délai  $(\mathbf{t_d})$  déterminés à condition qu'elles soient supérieures à un niveau discriminant sélectionné par le compteur de photons afin d'optimiser le rapport signal/bruit du photomultiplicateur.

Une table X-Y, pilotée par l'IBM PC-AT, permet les différents positionnements de la microplaque de mesure par des moteurs pas à pas, incluant les manoeuvres de chargement, de positionnement sous le faisceau excitant, de lecture automatique en séquentiel des 96 puits, et de sortie.

A 200  $\mu$ l d'une solution de Eu TBP ou Tb TBP à 2  $10^{-8}\,$  M dans le tampon de travail on ajoute soit 200  $\mu$ l de tampon de travail soit 200  $\mu$ l des solutions suivantes :

Allophycocyanine  $\dot{a}$  1,24  $10^{-5}$  M dans du tampon de travail

Rhodamine B à  $2\ 10^{-5}$  M, 1,6  $10^{-5}$  M, 1,2  $10^{-5}$  M dans du tampon Tris HCl 0,1 M pH 7,1

B phycoerythrine à  $1,54\ 10^{-6}\ \text{M}$  et  $9,6\ 10^{-7}\ \text{M}$  dans du tampon Tris 05 HCl 0,1 M pH 7,1.

Afin de déterminer l'amplification, la fluorescence a été mesurée dans un premier temps pour le composé donneur seul par mesure de la surface du pic émis à 620 nm, avec un filtre interférentiel de 80 % de transmission et de 20 nm de largeur à mi-hauteur pour Eu TBP et à 545 nm avec un filtre de 80 % de transmission et de 20 nm de largeur à mi-hauteur pour Tb TBP.

Dans un second temps, la fluorescence du mélange est déterminée après excitation à 307 nm et mesurée de la même manière mais à 670 nm pour le composé donneur en présence du composé accepteur (allophycocyanine) et à 580 nm (rhodamine, B phycoerythrine).

La lecture est effectuée à des délais de 0,1 et 0,05 ms. On mesure également la durée de vie des signaux émis.

20

10

#### Les résultats sont les suivants :

1) Eu trisbipyridine dans un tampon phosphate 0,1 M pH 7,4

		7	signal		signal	
05	Allophycocyanine	ms	td = 0,1 ms	A	td = 0,05 ms	Α
i	0	0,6	40	1	43,5	1
	6,2 . 10-6M	0,13	52,5	1,3	77	1,8

10

2) Eu trisbipyridine dans un tampon Tris  $0.1~\mathrm{M}~\mathrm{pH}~8$ 

	6	signal		signal	
Allophycocyanine	ms	td = 0.1 ms	Α	td = 0,05 ms	Α
0	0,34	22,5	1	26	1
6,2 10-6M	0,1	54	2,4	90	3.5

15

3) Tb trisbipyridine dans un tampon Tris HCl  $\,$  0,1 M  $\,$  pH 7,1  $\,$ 

20

	6	signal		signal	
Rhodamine B	ms.	td = 0,1 ms	Α	td = 0,05 ms	Α
0	0,34	31	1	36	1
10-5 M	0,086	106	3,4	190	5,3
8.10-6 M	0,095	. 95	3	162	4,5
6.10-6 M	0,115	85	2,7	132	3,7

25

4) Tb trisbipyridine dans un tampon Tris HCl  $\,$  0,1 M  $\,$  pH 7,1  $\,$ 

	6	signal		signal	
B Phycoerythrine		td = 0.1 ms	Α	td : 0,05 ms	Α
0	0,34	31	1	36	1
7,7.10-7 M	0,124	142	4,6	214	5,9
4,8.10-7 M	0,174	152	4,9	200	5,5

30

T = durée de vie du signal émis

td = délai de lecture

A = amplification.

Les résultats montrent que dans tous les cas on obtient une amplification du signal émis par le composé accepteur par rapport à celui du composé donneur seul. Cette amplification varie de 1,8 à 5,9.

### 05 EXEMPLE -2 -:

10

15

30

35

Un essai d'amplification dynamique a été réalisé de la même manière que décrit dans l'exemple 1 en utilisant le cryptate d'europium Eu trisbipyridine (préparé selon l'exemple 5 de la demande EP 180 492) en tant que composé donneur à une concentration de  $10^{-8}$  M/l et l'allophycocyanine (Cyanotech, USA) en tant que composé accepteur à une concentration de  $6,2.10^{-6}$  M, dans de l'eau ou du tampon phosphate 0,1 M pH 7,4.

Dans un premier temps, on a déterminé le rendement de désactivation de la terre rare (  $\phi$  3 Eu) dans les 2 tampons utilisés selon la formule

$$\phi_3 = \frac{7}{3}$$

dans laquelle

20 - Z est la durée de vie du cryptate d'europium Eu trisbipyridine mesurée dans les conditions de l'essai.

-  $\mathbb{Z}_{77}$  est la durée de vie de ce cryptate dans l'eau lourde à 77° K (azote liquide).

Par ailleurs, on détermine le rendement quantique global

(D total) selon une méthode classique comme décrit par exemple dans

Lakowicz, Principles of fluorescent spectroscopy, Plenum Press,

New-York, 1983.

On a effectué ensuite la mesure de la fluorescence en temps résolu à l'aide du fluorimètre à laser-prototype décrit dans l'exemple 1 en mettant en présence le cryptate Eu trisbipyridine et l'allophycocyanine comme indiqué dans l'Exemple 1. L'efficacité de transfert a été calculée selon la référence D. Thomas et al., P.N.A.S., 1978, 75, 5746-5750 par la formule  $E = 1 - \frac{C}{C_0}$ , dans laquelle C est la durée de vie du donneur en

présence de l'accepteur et  ${\mathcal Z}_{_{f O}}$  est la durée de  $\,$  vie  $\,$  du donneur  $\,$ seul.

Les résultats sont rapportés dans le tableau I ci-après: TABLEAU I

05				
	Milieu	φ total	φ <sub>3</sub> Eu	Efficacité de transfert à 6,2.10 <sup>-6</sup> M d'allophycocyanine
10	tampon Tris 0,1 M pH 8	2 %	23 %	70 %
	tampon phosphate 0,1 M pH 7,4	4 %	39 %	80 %

Ces résultats montrent qu'en utilisant un composé donneur ayant un rendement quantique total faible, il est néanmoins possible d'obtenir une efficacité de transfert élevée, ce qui entraîne une amplification du signal du composé donneur.

#### EXEMPLE -3 -:

20

15

25

30

Un essai d'amplification dynamique a été réalisé dans les conditions de l'exemple 1 en utilisant comme composé donneur le cryptate de terbium Tb trisbipyridine préparé comme décrit dans la demande EP 180 492 et comme composés accepteurs la B phycoerythrine (Sigma, USA) ou la rhodamine B ( Fluka, Suisse ) afin de déterminer la concentration en accepteur permettant d'obtenir une efficacité de transfert de 50 %.

Le chelate de terbium Tb (DPA) $_3$  décrit dans D. Thomas et al., P.N.A.S., 1978, 75, 5746-5750, qui possède un rendement quantique de 100 %, a été utilisé comme référence.

Les résultats montrent que les concentrations en accepteurs (B phycoerythrine ou rhodamine B) permettant d'obtenir une efficacité de transfert de 50 %, en utilisant comme donneur le cryptate de terbium Tb trisbipyridine dont le rendement quantique est voisin de 2 % sont du même ordre (  $6.10^{-7}$  M) que celles mesurées en utilisant le chelate de terbium Tb (DPA) $_3$  dont le

35

rendement quantique est voisin de 100 %.

Ceci entraı̂ne une amplification du signal du donneur  $\mbox{\fontfamily Tb}$  trisbipyridine.

### EXEMPLE-4 -: Dosage de la prolactine:

05 Un immuno essai homogène montrant l'application du principe de l'amplification au dosage de la prolactine a été réalisé en utilisant comme composé donneur le cryptate d'europium Eu trisbipyridine diamine préparé comme décrit dans la demande EP (exemples 3 et 4) et comme composé accepteur 10 l'allophycocyanine (Cyanotech, USA) couplés respectivement aux monoclonaux anti-prolactine E, et (CIS bio international, France) reconnaissant 2 épitopes distincts de la prolactine.

Les abréviations utilisées ci-après sont les suivantes :

15 APC = allophycocyanine

DTT = dithiothreitol

EuTBP = cryptate d'europium Eu trisbipyridine diamine

HSA = serum albumine humaine

IgG = immunoglobuline G

20 SPDP = N-succinimidyl 3(2-pyridyldithio)propionate

Sulfo-SMCC = sulfosuccinimidyl 4(N-maléimidométhyl)cyclohexane 1-carboxylate.

### 1) PREPARATION DES IGG 303-APC

### a) Activation de l'APC par le sulfo-SMCC

25 L'APC (3 mg) commercialement fournie sous forme précipitée dans une solution à 60 % de sulfate d'ammonium, est centrifugée. Après élimination du surnageant, le culot est repris par 250 µl de tampon phosphate 100 mM, pH 7,0, puis filtré à 0,8 µm afin d'éliminer les éventuelles particules en suspension.

Le filtrat est purifié par chromatographie d'exclusion sur colonne G25 superfine (Pharmacia, Suède) dans le même tampon. La concentration d'APC éluée dans le volume d'exclusion est déterminée à 650 nm, en considérant un  $\xi_{650\mathrm{nm}}$  de 731000M $^{-1}$  Cm $^{-1}$ .

L'activation de l'APC est réalisée en ajoutant une solution de sulfo-SMCC préparée extemporanément à raison de 6,9 mM

10

15

20

25

30

35

dans un tampon phosphate 100 mM pH 7,0 et en laissant la réaction se produire pendant une heure, à température ambiante, sous agitation douce (rapport molaire de 15 à 75 sulfo-SMCC par APC). L'APC-maléimide est alors purifiée sur colonne G25 superfine en tampon phosphate 100 mM, EDTA 5 mM, pH 6,5 et conservée à 4°C avant couplage sur IgG 3D3.

#### b) Activation-des-IgG-3D3 par le-SPDP

Simultanément, 5 mg d'IgG 3D3 à raison de 10 mg/ml dans un tampon phosphate 100 mM, pH 7,0 sont activés par l'ajout d'une solution de SPDP (Pierce, USA) à raison de 6,4 mM dans du dioxane dans un rapport molaire de 7,5 SPDP par IgG 3D3.

Après  $35\,\,\text{min}$  d'activation à température ambiante, l'IgG pyridine-2 thione est purifiée sur colonne G25 superfine dans un tampon phosphate  $100\,\,\text{mM}$ , EDTA  $5\,\text{mM}$ , pH  $6.5\,$ .

Les protéines sont concentrées et les groupes 2-pyridyl disulfides sont réduits par une solution de DTT (Sigma, USA) ayant une concentration finale de 19 mM pendant 15 min à température ambiante. Le DTT et la pyridine-2-thione sont éliminés par purification sur colonne G25 superfine en tampon phosphate 100 mM, EDTA 5mM, pH 6,5. La concentration en IgG-SH est déterminée à 280 nm avec un  $\frac{\xi_{280nm}}{280nm}$  de 210000 M $^{-1}$ cm $^{-1}$ .

#### c) Conjugaison des IgG 3D3 -- SH avec APC-maléimide

La fixation des groupements thiols sur les maléimides est réalisée en ajoutant 2,51 mg d'APC activées par mg d'IgG 3D3-SH. Après 18 heures d'incubation à 4°C et à l'obscurité sous agitation douce, les fonctions thiols restées libres sont bloquées par l'addition d'une solution à 100 mM de N-méthyl maléimide (Sigma, USA) ayant une concentration finale de 20 mM pendant une heure à température ambiante.

Le milieu réactionnel est purifiée par gel filtration sur colonne TSK G3000SW semi-préparative (Beckmann, USA ) en tampon phosphate 100 mM pH 7,0.

Les concentrations en APC et en IgG 303 du conjugué purifié, élué dans le premier pic, sont déterminées par les absorptions à 280 nm et à 650 nm, selon le calcul suivant :

15

20

25

30

35

 $\begin{bmatrix} APC \\ Mole/1 = A_{650nm}/710000 \end{bmatrix}$ 

 $[IgG]_{Mole/l} = (A_{280nm} - A'_{280nm})/210000$ 

avec A'280nm étant la contribution à cette longueur d'onde de l'APC-maléimide, déterminée plus haut (paragraphe 1 - a)).

De l'albumine sérique humaine (HSA) est rajoutée à concurrence de 1 g/l au conjugué qui est ensuite réparti en aliquotes puis congelé à  $-20^{\circ}$ C.

### 2) PREPARATION-DES-CONJUGUES-IgG-E1---Eu-TBP

La préparation de IgG E1-SH est réalisée selon le 10 protocole décrit plus haut pour les IgG 3D3 mais en faisant varier le rapport molaire de 4 à 16 SPDP par IgG E1.

A 5 mg (5  $10^{-6}$  moles) de Eu TBP est ajoutée une solution à 25 mM de sulfo-SMCC, en tampon phosphate 20 mM, diméthylformamide 10 % (v/v)pH 7,0 dans une proportion de 2,5 moles d'activateur par mole de EuTBP.

Après 45 min d'activation à température ambiante, le milieu réactionnel est filtré à 0,8  $\mu$ m afin d'éliminer le précipité éventuellement formé. Les produits réactionnels indésirables (sulfo-SMCC, N-hydroxysuccinimide, acide (N-maléimidométhyl) carboxylique) sont éliminés par chromatographie échangeuse d'ions sur colonne Mono Q (Pharmacia, Suède) en tampon phosphate 20 mM diméthylformamide 10 % (v/v), pH 7,0 sous choc de NaCl. La concentration en Eu TBP maléimide est déterminée à 307 nm avec un  $\xi$  307nm de 25000 M $^{-1}$ cm $^{-1}$  ainsi que le rapport A 307nm $^{/A}$  280nm $^{-1}$ 

De façon similaire à celle décrite plus haut on fait réagir les fonctions maléimides avec les fonctions thiols fixés sur l'anticorps, dans des proportions molaires variant de 10 à 30 Eu TBP maléimide par IgG E1-SH.

Après 18 heures d'incubation à 4°C et blocage des groupements thiols (éventuellement restés libres) par N-méthylmaléimide, le Eu TBP non couplé est éliminé par dialyse en tampon phosphate 100 mM pH 7,0 à 4°C jusqu'à épuisement (plus de fluorescence dans les bains de dialyse).

Les caractéristiques du conjugué sont déterminées par ses absorptions à 307 nm et à 280 nm en utilisant les valeurs

15

20

suivantes en tenant compte de l'absorption propre du cryptate déterminée par le rapport  ${\rm A_{307nm}/A_{280nm}}$ 

#### Eu TBP-maléimide:

 $\xi_{307\text{nm}} = 25000 \text{ M}^{-1}\text{cm}^{-1}$ 

A<sub>307nm</sub>/A<sub>280nm</sub> : déterminée expérimentalement.

IgG-E1-SH--

 $\xi_{280\text{nm}} = 210000 \text{ M}^{-1}\text{cm}^{-1}$  $\xi_{307\text{nm}} = 0 \text{ M}^{-1}\text{cm}^{-1}$ 

#### 3) APPLICATION-AU DOSAGE-DE-LA-PROLACTINE

10 On ajoute successivement dans des microplaques en polystyrène de 96 puits (Dynatech, USA) de 350 المر :

- 100 على de solution standard de prolactine de concentration connue
- de conjugué IgG E1-Eu TBP (donneur) à 0,5عراط de conjugué IgG E1-Eu TBP (donneur)

– 100 مر de conjugué IgG 3D3-APC (accepteur) à 3 مرg/ml Les deux conjugués sont dilués dans du tampon phosphate 50 mM, HSA 1 g/l, pH 7.4.

Après incubation pendant une heure à température ambiante, on effectue la lecture à l'aide du fluorimètre à laser (prototype) décrit dans l'exemple 1 équipé d'un filtre à 650 nm de 20 nm de largeur, avec un délai de 50 µs et pendant 100 µs.

Les résultats obtenus, exprimés en coups par seconde (cps), sont rapportés dans le tableau II ci-après :

TABLEAU II

25		cps	∆ cps	
	tampon HSA	4890		
	prolactine 0	9579	0	
	المر 1200	13638	4059	
	الىر 3000	17638	8059	
30	سر 6500	23108	13529	

Ces résultats montrent que le signal mesuré résultant du transfert donneur-accepteur varie proportionnellement à la concentration en prolactine dans le milieu.

35 Les composés donneurs à faible rendement quantique selon

10

15

20

l'invention sont donc particulièrement adaptés à ce type de  $\cdot$ dosage immunologique.

### EXEMPLE-5-:-Dosage-de-la-prolactine:

Un autre essai a été réalisé de manière analogue à celle décrite ci-dessus dans l'exemple 4, paragraphe 3), en utilisant un composé accepteur différent : la C phycocyanine (Cyanotech,USA) .

On ajoute successivement dans des microplaques en polystyrène de 96 puits (Dynatech, USA ) de 350  $\mu$ l :

- $100~\mu l$  de solution standard de prolactine de concentration connue
- 100 اسم de conjugué IgG E1-Eu TBP (donneur) à 0,1 ou 0,5 مراها
- 100 لمبر de conjugué IgG 3D3-Phycocyanine à 3 g/ml. Les deux conjugués sont dilués dans du tampon phosphate 50 mM, HSA 1 g/l, pH 7,4.

La mesure est effectuée après une heure d'incubation à température ambiante à l'aide du fluorimètre à laser décrit dans l'exemple 1 équipé d'un filtre à 647 nm de 20 nm de largeur.

Les résultats sont donnés dans le tableau III ci-après et exprimés en coups par seconde (cps) :

-TABLEAU III

			- TABLEAG -E.	
,			cps	∆ cps
	tampon HSA		4890	
•	- IgG E1-Eu TBP			
25	0,1 g,	/ml		
	Prolactine	0	5543	0
		050 بىر	6525	982
		ں عمر 1000	7731	2188
_		U سار 10000	8595	3052
30	- IgG E1-Eu TBP			
	0,5 g/m	ıl	-	ļ
	Prolactine	0	9266	0
		250 <i>∕</i> ⊌U	10359	1086
	i i	ں سر 1000	15010	5744
35	i 	10000 مر	22805	13539

20

Ces résultats montrent à nouveau la variation du signal mesuré résultant du transfert donneur-accepteur, proportionnellement à la quantité de prolactine présente dans le milieu.

### 05 EXEMPLE-6-:-Dosage-de-l'antigène-19:9.

L'antigène 19.9 est un carbohydrate représentatif du carcinome du colon.

Le site de l'anticorps anti-19.9 étant un épitope répétitif, on marque le même anticorps soit avec le donneur, soit avec l'accepteur.

On utilise pour cet immuno-essai homogène des conjugués anticorps - Eu TBP et anticorps -APC préparés de manière analogue à celle décrite dans l'exemple 4.

L'antigène 19.9 et l'anticorps anti-19.9 sont fournis par 15 Centochor, USA.

Les deux conjugués sont dilués dans un tampon phosphate 100 mM, Na F 150 mM, HSA 1 g/l, pH 6.

On réalise une gamme standard d'antigène 19.9 par dilution d'une solution concentrée d'antigène dans du sérum de veau nouveau-né.

On ajoute successivement des microplaques en polystyrène de 96 puits (Dynatech, USA) :

- $50~\mu$ l de solution standard d'antigène 19.9
- 50  $\mu$ l de tampon de dilution
- de conjugué anticorps-Eu TBP à 0,5سg/ml
  - 100 µl de conjugué anticorps-APC à 5µg/ml.

Après incubation pendant 3 h30 à température ambiante, on effectue la lecture à l'aide du fluorimètre à laser décrit dans l'exemple 1 équipé d'un filtre à 650 nm de 20 nm de largeur, avec un délai de  $50\,\mu$ s pendant  $400\,\mu$ s.

Les résultats sont rapportés dans le tableau IV ci-après et exprimés en unités arbitraires (UA).

		TABLEAU IV
	Antigène 19.9	Signal
	u/ml	UA
	0 ,	312
	9	. 419
	30	572
	64	890
	138	1602
	278	2491
_		

15

20

25

05

Ces résultats montrent que le signal mesuré varie proportionnellement à la quantité d'antigène 19.9 dans le milieu. EXEMPLE-7-:-Dosage-de-l'antigène-carcinoembryonnaire-(ACE):

Dans cet immuno-essai homogène, on utilise deux anticorps monoclonaux G12 et G15 (CIS bio international, France) couplés respectivement avec du cryptate d'europium Eu TBP et de l'allophycocyanine.

Les deux conjugués G12-Eu TBP et G15-APC sont dilués dans un tampon phosphate 100 mM, HSA 1 g/l, NaF 150 mM.

On ajoute successivement dans des microplaques en polystyrène (Dynatech, USA) :

- 100 µl de solution standard
- 100 ليم de conjugué G12-cryptate à 0,5 المر ml
- 100 لىم de conjugué G15-APC à 5مر de conjugué G15-APC à 5مر

Après incubation pendant 3 h à 37°C on effectue la lecture à l'aide d'un fluorimètre à laser décrit dans l'exemple 1 équipé d'un filtre à 650 nm de 20 nm de largeur, avec un délai de 50 µs, pendant 400 µs.

30 Les résultats obtenus sont rapportés dans le tableau V ci-après et exprimés en unités arbitraires (UA) :

TABLEAU V

TABLEAU V			
ACE	Signal		
ng/ml	UA		
0	345		
5,9	420		
21	474		
72	769		
2634	1058		

Les résultats montrent une variation du signal émis proportionnelle à la concentration en ACE. De plus, l'amplification du signal permet de détecter l'ACE avec une sensibilité de l'ordre du ng/ml.

#### EXEMPLE 8 -:

15

20

25

30

35

05

10

#### Dosage de la digoxine

La digoxine est un glucoside cardiotonique utilisé comme principe actif de médicaments traitant l'insuffisance cardiaque.

A/ Préparation d'un-traceur-allophycocyanine-digoxine-par--couplage au--periodate.

#### a) activation-de-la-digoxine-par-le-periodate

268 ما d'une solution de NaIO<sub>4</sub> (Fluka, Suisse) préparée extemporanément sont ajoutés à une suspension de digoxine (ref 37100 Fluka, Suisse) de 5,35 mg dans 268 مام d'éthanol absolu.

Le mélange est incubé pendant 20 min à température ambiante sous agitation, puis la réaction est bloquée par ajout de  $100~\mu$ l de glycérol  $0.1~\rm M.$ 

La concentration finale en digoxine activée calculée sur la masse initiale et le volume final est de 1,2 x  $10^{-2} \rm M$ .

### b) couplage de la digoxine activée avec l'allophycocyanine (APC)

A 2 ml de solution APC purifiée (Cyanotech, USA) en tampon borate pH 9.0 sont ajoutés 95 µl de la solution de digoxine activée au periodate.

Le mélange est incubé pendant 1h30 à température ambiante sous agitation douce. La réaction est bloquée par ajout de 100 d'une solution de borohydrure de sodium préparée extemporanément à

15

20

25

30

raison de 5 mg de  $NaBH_4$  dans 1,32 ml de tampon borate pH 9,0.

#### c) purification du traceur APC-digoxine

 $2\,$  ml du mélange réactionnel sont injectés sur une colonne HR 10/10 G25 (Pharmacia, Suède) équilibrée en tampon phosphate 100 mM, pH 7, et élués dans le volume exclu. Les réactifs en excès sont élués par 8 ml de tampon.

On récupère environ  $\, \, 4 \,$  ml de solution de produit couplé APC-digoxine à 1,22 mg/ml en APC (mesurée par l'absorbance à 650 nm).

La concentration en digoxine est évaluée par un dosage RIA ou DELFIA (Pharmacia, Suède).

Le rapport molaire final calculé digoxine/allophycocyanine est d'environ 0,8.

#### B/ Bosage homogène compétitif de la digoxine en sérum humain:

On prépare un conjugué anticorps-cryptate d'europium Eu TBP diamine de manière analogue à celle décrité dans l'exemple 1, en utilisant un anticorps monoclonal de souris anti-digoxine (ref. G 31604 M, Interchim, France). Ce conjugué anticorps-cryptate est utilisé à la concentration de 0,5 µg/ml en tampon phosphate 100 mM, NaF 150 mM, HSA 1 g/l, pH 7.

Le traceur APC-digoxine est utilisé à une concentration de  $0.2~\mu$ g/ml dans le même tampon.

On prépare une gamme de standards digoxine par dilution en sérum humain d'une solution de digoxine (Fluka, Suisse) à 1 mg/ml dans un mélange éthanol/eau 50/50.

La courbe standard estréalisée à l'aide de prises de  $\,$  250  $\,\mu$ l contenant

- 50 µl de tampon phosphate
- de standard اسر 50
- l de traceur APC-digoxine سر 100-
  - -100 µl de conjugué anticorps-cryptate.

Les échantillons à doser sont composés de la même façon en remolaçant les 50 لمنر de standard par 50 المر de sérum individuel à doser.

35 Le dosage est réalisé dans des microplaques de 96 puits

10

25

30

35

(Dynatech, USA).

Après 30 min d'incubation à température ambiante, on effectue la lecture sur un fluorimètre à laser tel que décrit dans l'exemple 1, équipé d'un filtre à 665 nm, de 20 nm de largeur à mi-hauteur, dans une fenêtre de temps de 100 µs, après un délai de 50 µs.

Les résultats sont exprimés en pourcentage du rapport  $\rm B/B_{0}$  dans lequel B représente la valeur obtenue pour chaque standard et B\_{0} celle du standard 0.

Les résultats obtenus sont rapportés dans le tableau  ${\tt VI}$  ci-après :

TARLEALL VI

TABLEAU	AT
Standard digoxine	B/B <sub>o</sub> %
ng/ml	
0	. 100
1,6	96,21
3,2	87,15
6,4	73,57
12,8	56,24
26	48,86
	Standard digoxine ng/ml  0 1,6 3,2 6,4 12,8

Ces résultats montrent que les valeurs obtenues varient proportionnellement à la concentration en digoxine.

### EXEMPLE 9:

### Dosage de la thyroxine.

- A/ Préparation-d'un-traceur-allophycocyanine-thyroxine-(APC-T4)
- a) Activation-de-la thyroxine-par-le-S-AMSA

A 500  $\mu$ l d'une solution à 20 mg/ml de  $T_4$  (Calbiochem, France) dans du méthanol sont ajoutés 500  $\mu$ l d'une solution de S-AMSA (Sigma, USA) à 8,7 mg/ml (50mM) dans du méthanol et le mélange est incubé 15 mn à température ambiante, avant a oût de 500  $\mu$ l d'une solution d'hydroxylamine à 6,95 mg/ml (100 mM) dans du méthanol. Après 15 min d'incubation à température ambiante,

10

15

20

25

30

35

975  $\mu$ l du mélange réactionnel sont prélevés et additionnés de 525  $\mu$ l d'eau bidistillée filtrée sur filtre MILLIPORE HA 0,45  $\mu$ m. Cette solution est passée par fractions de 250  $\mu$ l sur une colonne HPLC Pep.RPC HR 5/5 (Pharmacia, Suède) et éluée par un mélange méthanol/eau 65/35. Les trois premiers pics élués sont récupérés, et les fractions successives sont jointes et évaporées sous vide dans un évaporateur rotatif. On récupère environ 3 mg de  $T_4$  activée  $(T_4$ -SH).

### b) Activation de l'allophycocyanine par le -SMCE

10 mg d'APC sont purifiés, puis concentrés sur cône AMICON CENTRICON 30 jusqu'à une concentration de 10,6 mg/ml sous 700 منم

A cette solution sont ajoutés 160 µl d'une solution de sulfo-SMCC (Pierce, USA) à 10 mg/ml dans un tampon phosphate 100 mM, pH 7. Le mélange réactionnel est incubé 1 h à température ambiante sous agitation, puis l'APC activée est purifiée par chromatographie d'exclusion sur colonne G 25 HR 10/10 (Pharmacia, Suède) en tampon phosphate pH 7.

c) Couplage -de la thyroxine -activée -avec -l'allophycocyanine -activée

Le contenu du ballon de  $T_4$ -SH est repris par 200  $\mu$ l de méthanol 50  $\mu$ l de cette solution sont ajoutés à 2 ml de solution d'APC activée en tampon phosphate 100 mM, pH 7. Le mélange réactionnel est incubé 18 h à 4°C sous agitation, puis les sites maléimides en excès sont bloqués par 5  $\mu$ l d'une solution de mercaptoéthanol (Sigma, USA) au 1/10 dans le tampon phosphate.

### d) Purification du traceur - APC-T

Le mélange réactionnel est concentré jusqu'à un volume de 1 ml sur dispositif d'ultrafiltration AMICON CENTRICON 30, puis 50  $\mu$ l d'une solution de N-AANS à 1 mg/ml dans le tampon phosphate sont ajoutés (concentration finale en N-AANS environ 50  $\mu$ g/ml). Le traceur est finalement purifié sur colonne de chromatographie d'exclusion PHARMACIA G 25 HR 10/10 (tampon d'élution phosphate 100 mM pH 7). On obtient 2,5 ml environ de traceur à la concentration (calculée par DO à 650 nm,  $\Sigma$  = 731 000) de 0,8 mg/ml.

L'évaluation du nombre de molécules de  $\mathsf{T}_A$  couplées par

20

molécule d'APC est réalisée par dosage RIA du traceur et comparaison à une courbe standard en  $T_4$  (trousse  $T_4$ -KPR, ORIS Industrie, France). Le calcul donne un rapport sur le traceur purifié de 1,4  $T_4$ /APC.

La purification du traceur APC- $T_4$  s'effectue en présence de N-AANS synthétisé à partir de N-ANS (KODAK, USA) par une modification du protocole décrit par HINDS et al. (CLIN. CHEM. 32; 16-21, 1986).

### 10 B/ Bosage-homogène-compétitif-de-la thyroxine-en-sérum-humain

On prépare un conjugué anticorps-cryptate d'europium EU TBP diamine de manière analogue à celle décrite dans l'exemple 1, en utilisant un anticorps monoclonal de souris anti-T $_4$  R $_{41}$  (CIS bio international, France). Ce conjugué est utilisé à la concentration de 2  $\mu$ g/ml en tampon phosphate 100 mM, NaF 120 mM, HSA 0,2 %, pH 7.

On prépare une gamme de standards  $T_4$  par dilution dans un sérum humain normal traité par échange d'ions et dépourvu de  $T_4$ . La courbe standard est réalisée à l'aide de prises de 250  $\mu$ l contenant

- 50 \mullet1 de solution de N-AANS

– 50  $\mu l$  de sérum humain dépourvu de  $\rm T_4$  ou 50  $\mu l$  de l'un des standards  $\rm T_4$ 

- 100  $\mu$ l de traceur APC-T $_{A}$
- 100 µl de conjugué anticorps-cryptate.

Les échantillons à doser sont composés de la même manière, en remplaçant les 50  $\mu$ l de standard par 50  $\mu$ l de sérum individuel à doser.

Le dosage est réalisé dans des microplaques de 96 puits (Dynatech, USA).

Après incubation pendant 30 mm à température ambiante, on effectue la lecture sur un fluorimètre à laser tel que décrit dans l'exemple 1 équipé d'un filtre à 665 nm, de 20 nm de largeur à mi-hauteur, en utilisant une lampe Flash 1000 Hz comme source d'excitation pendant 1 s, dans une fenêtre de temps de 100 %, après un délai de 50 \mus.

Les valeurs obtenues pour chaque standard (B) sont divisées par la valeur du standard 0 ( $\mathrm{B}_{\mathrm{O}}$ ) et exprimées en pourcentage ( $\mathrm{B/B}_{\mathrm{O}}$  %). La concentration des échantillons à doser estcalculée par comparaison avec la courbe standard.

Les résultats sont rapportés dans le tableau VII ci-après:

TABLEAU VII

10	thyroxine ng/ml	B/B <sub>o</sub> %
15	0 10 20 50 100 250	100 91 82,6 61,7 43,3 23

Les résultats montrent que les valeurs obtenues varient proportionnellement à la concentration en  $T_4$ .

25

30

35

20

### REVENDICATIONS

- 1. Procédé d'amplification du signal d'émission d'un composé luminescent utilisé comme composé donneur dans un dosage par luminescence, dans lequel on met en oeuvre également un composé luminescent accepteur, caractérisé en ce que le composé luminescent donneur possède un rendement quantique global faible et en ce que le rendement quantique de désactivation radiative du niveau émissif du donneur est inférieur au rendement quantique de l'accepteur.
- 2. Procédé d'amplification du signal d'émission d'un cryptate ou d'un chelate de terre rare utilisé comme composé luminescent donneur dans un dosage par luminescence, dans lequel on met en oeuvre également un composé luminescent accepteur, caractérisé en ce que le cryptate ou le chelate de terre rare possède un rendement quantique global faible et en ce que le rendement quantique de désactivation radiative du niveau émissif de la terre rare est inférieur au rendement quantique de l'accepteur.
  - 3. Procédé homogène de détection et/ ou de détermination par luminescence d'un analyte dans un milieu susceptible de le contenir, par mise en évidence du produit de la réaction entre l'analyte et au moins un récepteur correspondant, consistant :
    - à ajouter audit milieu un premier réactif constitué d'au moins un récepteur dudit analyte,
- 25 2) à ajouter un second réactif choisi parmi l'analyte ou au moins l'un de ses récepteurs, l'un des deux réactifs étant couplé avec un composé luminescent donneur constitué par un cryptate ou un chelate de terre rare et l'autre réactif étant couplé avec un composé luminescent accepteur, l'ordre d'ajout des réactifs pouvant être inversé et, après excitation du mélange par une source de lumière à la longueur d'onde d'excitation du composé luminescent donneur,
  - 3) à mesurer le signal d'émission du composé luminescent accepteur,
- 35 caractérisé en ce que le cryptate ou le chelate de terre rare

utilisé comme composé donneur possède un rendement quantique global faible et en ce que le rendement de désactivation radiative du niveau émissif de la terre rare est inférieur au rendement quantique de l'accepteur.

- 05 4. Procédé selon la revendication 3 consistant en une méthode par excès, caractérisé en ce qu'il consiste :
  - à ajouter, audit milieu contenant l'analyte recherché, un premier réactif constitué par au moins un récepteur dudit analyte, couplé avec un composé luminescent donneur constitué par un cryptate ou un chelate de terre rare,
  - à ajouter un second réactif constitué par un ou plusieurs autres récepteurs dudit analyte, ledit second réactif étant couplé avec un composé luminescent accepteur,
- 3) à faire incuber ledit milieu après chaque addition de réactifs
   ou après l'addition des deux réactifs,
  - à exciter le milieu résultant à la longueur d'onde d'excitation du composé luminescent donneur,
  - 5) à mesurer le signal émis par le composé luminescent accepteur.
- 5. Procédé selon la revendication 3 consistant en une 20 méthode par compétition, caractérisé en ce qu'il consiste :
  - à ajouter, audit milieu contenant l'analyte recherché, un premier réactif constitué par un récepteur dudit analyte, couplé avec un composé luminescent donneur constitué par un cryptate ou un chelate de terre rare.
- 25 2) à ajouter un second réactif constitué de l'analyte couplé avec un composé luminescent accepteur,
  - à faire incuber ledit milieu après chaque addition de réactifs ou après l'addition des deux réactifs,
- 4) à exciter le milieu résultant à la longueur d'onde d'excitation
   du composé luminescent donneur ,
  - 5) à mesurer le signal émis par le composé luminescent accepteur .
  - 6. Procédé selon la revendication 3 consistant en une méthode par compétition, caractérisé en ce qu'il consiste :
- à ajouter, audit milieu contenant l'analyte recherché, un
   premier réactif constitué par un récepteur dudit analyte, ledit

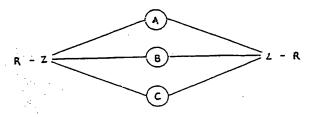
récepteur étant couplé avec un composé luminescent accepteur,

- à ajouter, un second réactif constitué de l'analyte couplé avec un composé luminescent donneur constitué par un cryptate ou un chelate de terre rare,
- 05 3) à faire incuber ledit milieu soit après l'addition de chaque réactif, soit après l'addition des deux réactifs,
  - 4) à exciter le milieu résultant à la longueur d'onde d'excitation du composé luminescent donneur,
  - 5) à mesurer le signal émis par le composé luminescent accepteur .
- 7. Procédé selon l'une quelconque des revendications 3 à 6, caractérisé en ce que le premier réactif et le second réactif sont ajoutés simultanément au milieu contenant l'analyte recherché.
  - 8. Procédé selon l'une quelconque des revendications 3 ou 4, caractérisé en ce qu'on utilise un seul récepteur de l'analyte, qui est couplé soit avec le composé luminescent donneur, soit avec le composé luminescent accepteur.
  - 9. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 8, caractérisé en ce que le composé luminescent donneur est un chélate ou un cryptate de terbium ou d'europium.
  - 10. Procédé selon la revendication 9 , caractérisé en ce que le composé donneur est un cryptate de terre rare constitué d'au moins un sel de terre rare complexé par un composé macropolycyclique de formule générale :

25

15

20



30

35

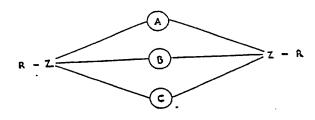
dans laquelle Z est un atome ayant trois ou quatre valences, tel que l'azote, le carbone ou le phosphore, R est rien ou représente l'hydrogène, le groupe hydroxy, un groupe amino ou un radical hydrocarboné, les radicaux bivalents (A), (B) et (C) sont indépendamment l'un de l'autre des chaînes hydrocarbonées qui

15

20

contiennent éventuellement un ou plusieurs hétéroatomes et sont éventuellement interrompues par un hétéromacrocycle, au moins l'un des radicaux (A), (B) ou (C) comportant de plus au moins un motif moléculaire ou étant essentiellement constitué par un motif moléculaire, ledit motif moléculaire possédant une énergie de triplet supérieure à celle du niveau émissif de l'ion de terre rare complexé.

11. Procédé selon la revendication 9, caractérisé en ce que le composé cryptate de terre rare est complexé par un composé 10 macropolycyclique de formule générale :



dans laquelle f A , f B et  $\bf C$  ont les significations suivantes :

- 
$$C_2H_4$$
 -  $X_1$  -  $C_6H_4$  -  $X_2$  -  $C_2H_4$  -   
-  $C_2H_4$  -  $X_1$  -  $CH_2$  -  $C_6H_4$  -  $CH_2$  -  $X_2$  -  $C_2H_4$  -   
 $X_1$  et  $X_2$  pouvant être identiques ou différents désignent l'oxygène,

l'azote ou le soufre ;

X étant l'oxygène ou l'hydrogène.

12. Procédé selon les revendications 9 ou 10, caractérisé en ce que le composé donneur est le cryptate de terbium Tb trisbipyridine ou le cryptate d'europium Eu trisbipyridine.

13. Procédé selon la revendication 8, caractérisé en ce que le composé luminescent donneur est un cryptate de terre rare constitué d'au moins un sel de terre rare complexé par un composé macropolycyclique de formule I ou II :

20 R-0 0-Y-Z
25 N N C N 1 I I

dans lesquels :

35

- le cycle de formule -N N- est L'un des cycles suivants :

n = 0 ou 1

macrocycle  $\langle \bar{n}_2 0_{\zeta} / \text{ ou cycle (22)}$  macrocycle  $\langle \bar{n}_2 0_3 / \text{ ou cycle (21)}$ 

20

macrocycle bis-bipyridine

- Y est un groupe ou un bras d'espacement qui est constitué par un radical organique bivalent, choisi parmi les groupes alkylène linéaires ou ramifiés en  $C_1$  à  $C_{20}$ , contenant éventuellement une ou plusieurs doubles liaisons et/ou étant éventuellement interromous par un ou plusieurs hétéroatomes, tels que l'oxygène, l'azote, le soufre ou le phosphore, parmi les groupes cycloalkylène en  $C_5$ - $C_8$  ou parmi les groupes arylène en  $C_6$  à  $C_{14}$ , lesdits groupes alkylène, cycloalkylène ou arylène étant éventuellement substitués par des groupes alkyle, aryle ou sulfonate;

- Z est un groupe fonctionnel susceptible de se lier de façon covalente avec une substance biologique ;
- R est un groupe méthyle ou représente le groupe -Y-Z ;
- R' est l'hydrogène ou un groupe -COOR" dans lequel R" est un groupe alkyle en  ${\tt C_1}$  à  ${\tt C_{10}}$  et représente de préférence le groupe

méthyle, éthyle ou tertiobutyle ou bien R' est un groupe -CO-NH-Y-Z.

- 14. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 8, caractérisé en ce que le composé fluorescent donneur est un cryptate d'europium et en ce que le composé fluorescent accepteur est choisi parmi l'allophycocyanine, l'allophycocyanine B, la C phycocyanine ou la R phycocyanine.
- 15. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 8, caractérisé en ce que le composé fluorescent donneur est un cryptate de terbium et en ce que le composé fluorescent accepteur est choisi parmi les rhodamines, la thionine, la R phycocyanine, la phycocrythrocyanine, la C phycocrythrine, la B phycocrythrine ou la R phycocrythrine.

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/FR 91/00567

I. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (If several classification symbols apply, indicate all) *	
According to International Patent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC	
Int.Cl <sup>5</sup> G01N 33/542 G01N 33/58 G01N 3/533	
II. FIELDS SEARCHED	<del></del> ,
Minimum Documentation Searched 7	
Classification System   Classification Symbols	·
Int.Cl <sup>5</sup> G01N C12Q	-
Documentation Searched other than Minimum Documentation to the Extent that such Documents are Included in the Fields Searched ■	
III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category • Citation of Document, 11 with Indication, where appropriate, of the relevant passages 12	Relevant to Claim No. 13
Y GB. A, 2223096 (UNITED KINGDOM ENERGY AUTHORITY) 28 March 1990 see the whole document	1~15
Y US, A, 4542104 (L. STRYER et al.) 17 September 1985 see the whole document	1-15
Y WO, A, 8707955 (BAXTER TRAVENOL LABORATORIES, INC.) 30 December 1987 see the whole document	1–15
WO, A, 8905813 (COMPAGNIE ORIS INDUSTRIE S.A.) 29 June 1989, see abstract;page 26,line 7 - pag 33,line 9;claims	2-13
A EP, A, 0180492 (COMMISSARIAT A L'ENERGIE ATOMIQUE) 7 May 1986, see the whole document (cited in the application)	1-15
A US, A, 4822733 (L.E. MORRISON) 18 April 1989 see the whole document (cited in the application)	1-15
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance artifer document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed  "T" later document published after to or priority date and not in conflicted to understand the principle in the art document of particular relevant considered novel or involve an inventive step """  "T" later document published after to or priority date and not in conflicted to understand the principle in cited to understand t	ct with the application but a or theory underlying the ce; the claimed invention cannot be considered to the claimed invention an inventive step when the or more other such docubivious to a person skilled
IV. CERTIFICATION	
Date of the Actual Completion of the International Search  13 September 1991 (13.09.91)  Date of Mailing of this International Search  1 October 1991 (01.10.	
International Searching Authority  EUROPEAN PATENT OFFICE  Signature of Authorized Officer	

	NTS CONSIDERED TO BE RELEVANT (CONTINUED FROM THE SECOND SHEET)  Citation of Document, with Indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to Claim No.
A A	WPIL, File Supplier, Accession No. 86-194289[30] Derwent Publications Ltd, (Londres, GB), & JP, A, 61128169 (MITSUBISHI CHEM. IND. K.K.) 16 June 1986 see abstract 1,2,15
A	Annals of Clinical Biochemistry, vol. 18, part 5, September 1981, (Londres, GB), D.S. Smith et al. "A review of fluoroimmunoassay and immunofluorometric assay", pages 253-274, see the whole article, (cited in the application)
A	Clinical Chemistry, vol. 31, No. 3, March 1985 (Winston-Salem, US), I Hemmilä:   "Fluoroimmunoassays and immunofluorometric assays pages 359-370, see the whole article (cited in the application)  1-15
T	Biochemistry, vol. 7, No.2, February 1968 (Washington, DC, US), R.H. Conrad et al.: "Intramolecular transfer of excitation from tryptophan to 1-dimethylaminonaphthalene-5- sulfonamide in a series of model compounds" pages 777-787, see the whole article(cited in the application)

## ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO.

FR 9100567 SA 49379

This annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on 26/09/91

The European Patent Office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information.

Patent document cited in search report	Publication date		nt family mber(s)	Publication date
GB-A- 2223096	28-03-90	None		
US-A- 4542104	17-09-85	None		
WO-A- 8707955	30-12-87	EP-A- JP-T-	0272320 1500458	29-06-88 16-02-89
WO-A- 8905813	29-06-89	FR-A- AU-A- EP-A- JP-T-	2624862 2908889 0321353 3502575	23-06-89 19-07-89 21-06-89 13-06-91
EP-A- 0180492	07-05-86	FR-A- JP-A- US-A-	2570703 61087680 4927923	28-03-86 06-05-86 22-05-90
US-A- 4822733	18-04-89	None		

#### RAPPURI DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Internati. .e No PCT/FR 91/00567 I. CLASSEMENT DE L'INVENTION (si plusieurs symboles de classification sont applicables, les indiquer tous) 7 Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB G 01 N 33/58 G 01 N 33/542 G 01 N 33/533 Int.Cl.5 II. DOMAINES SUR LESOUELS LA RECHERCHE A PORTE Documentation minimale consultée<sup>8</sup> Système de classification Symboles de classification G 01 N Int.Cl.5 C 12 Q Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où de tels documents font partie des domaines sur lesquels la recherche a port $\theta$ III. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS10 Identification des documents cités, avec indication, si nécessaire, l'2 des passages pertinents <sup>13</sup> No. des revendications visées 14 Catégorie GB,A,2223096 (UNITED KINGDOM ENERGY 1-15 Y AUTHORITY) 28 mars 1990, voir le document en entier US, A, 4542104 (L. STRYER et al.) 17 Y 1-15 septembre 1985, voir le document en entier WO,A,8707955 (BAXTER TRAVENOL LABORATORIES, INC.) 30 décembre 1987, voir le Y 1-15 document en entier WO,A,8905813 (COMPAGNIE ORIS INDUSTRIE S.A.) 29 juin 1989, voir abrégé; page A 2-13 26, ligne 7 - page 33, ligne 9; revendications EP,A,0180492 (COMMISSARIAT A 1-15 L'ENERGIE ATOMIQUE) 7 mai 1986, voir le document en entier (cité dans la demande) "T" document ultérieur publié postérieurement à la date de dépot international ou à la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention ° Catégories spéciales de documents cités:11 "A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent "X" document particulièrement pertinent; l'invention revendi-quée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive "E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt interna-tional ou après cette date "L" document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) "Y" document particullérement pertinent; l'invention reven-diquée ne pent être considérée comme impliquant une activité inventive lorque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combi-naison étant évidente pour une personne du mêtier. document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens "P" document publié avant la date de dépôt international, mais stérieurement à la date de priorité revendiquée "&" document qui fait partie de la même famille de brevets IV. CERTIFICATION Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée 13-09-1991 - 1, 10, 91 Signature du fonctionnaire autorisé Administration chargée de la recherche internationale OFFICE EUROPEEN DES BREVETS

M. PEIS

III. DOCUMEN	S CONSIDERES COMME PERTINENTS 14 (SUITE DES RENSEIGNEMENTS INDIQUES SUR LA DEUXIEME FEUILLE)				
Catégorie °	Identification des documents cités, <sup>16</sup> avec indication, si nécessaire des passages pertinents <sup>17</sup>	No. des revendication visées 18			
A	US,A,4822733 (L.E. MORRISON) 18 avril 1989, voir le document en entier, (cité dans la demande)	1-15			
Α	WPIL, File Supplier, Accession no. 86-194289[30], Derwent Publications Ltd, (Londres, GB), & JP, A, 61128169 (MITSUBISHI CHEM. IND. K.K.) 16 juin 1986, voir l'abrégé	1,2,15			
A	Annales of Clinical Biochemistry, vol. 18, partie 5, septembre 1981, (Londres, GB), D.S. Smith et al.: "A review of fluoroimmunoassay and immunofluorometric assay", pages 253-274, voir l'article en entier, (cité dans la demande)	1			
A	Clinical Chemistry, vol. 31, no. 3, mars 1985, (Winston-Salem, US), I. Hemmilä: "Fluoroimmunoassays and immunofluorometric assays", pages 359-370, voir l'article en entier, (cité dans la demande)	1-15			
T	Biochemistry, vol. 7, no. 2, février 1968, (Washington, DC, US), R.H. Conrad et al.: "Intramolecular transfer of excitation from tryptophan to 1-dimethylaminonaphthalene-5-sulfonamide in a series of model compounds", pages 777-787, voir l'article en entier, (cité dans la demande)				
ŀ					
•					
-					
}					
,					

# ANNEXE AU RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE RELATIF A LA DEMANDE INTERNATIONALE NO.

FR 9100567 SA 49379

La présente annexe indique les membres de la famille de brevets relatifs aux documents brevets cités dans le rapport de recherche internationale visé ci-dessus.

Les dits membres sont contenus au fichier informatique de l'Office européen des brevets à la date du 26/09/91

Les renseignements fournis sont donnés à titre indicatif et n'engagent pas la responsabilité de l'Office européen des brevets.

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
GB-A- 2223096		Aucun	
US-A- 4542104	17-09-85	Aucun	
WO-A- 8707955	30-12-87	EP-A- 027232 JP-T- 150045	
WO-A- 8905813	29-06-89	FR-A- 262486 AU-A- 290888 EP-A- 032135 JP-T- 350257	19-07-89 3 21-06-89
EP-A- 0180492	07-05-86	FR-A- 257070 JP-A- 6108768 US-A- 492792	0 06-05-86
US-A- 4822733	18-04-89	Aucun	

EPO FORM PO672